Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/001574

International filing date: 03 February 2005 (03.02.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-028467

Filing date: 04 February 2004 (04.02.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 24 March 2005 (24.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

03.2.2005

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2004年 2月 4日

出 願 番 号 Application Number:

特願2004-028467

[ST. 10/C]:

[JP2004-028467]

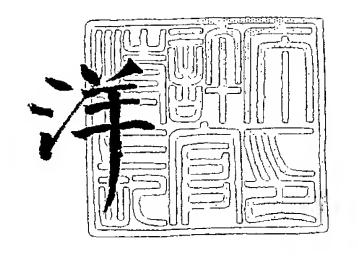
出 願 / Applicant(s):

横浜市

2005年 3月10日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





特許願 【書類名】 P03-073 【整理番号】 平成16年 2月 4日 【提出日】 特許庁長官殿 【あて先】 CO7C 【国際特許分類】 A01K 【発明者】 神奈川県三浦市初声町下宮田821メイプル一番館202 【住所又は居所】 佐藤 衛 【氏名】 【発明者】 神奈川県横浜市金沢区西柴2-31 A-203

【住所又は居所】

清水 敏之 【氏名】

【発明者】

神奈川県横浜市鶴見区豊岡町38-26コーポシルビア5 2 0 【住所又は居所】

8号

【氏名】

橋本 博

【発明者】

【住所又は居所】

神奈川県横浜市金沢区釜利谷南1-3 E-416

山田 道之 【氏名】

【発明者】

大阪府茨木市西河原2-21-39 ヴィラソレイユ305 【住所又は居所】

日高 雄二 【氏名】

【特許出願人】

503381431 【識別番号】

神奈川県三浦市初声町下宮田821メイプル一番館202 【住所又は居所】

佐藤 衛 【氏名又は名称】

【代理人】

【識別番号】

100098121

【弁理士】

【氏名又は名称】

間山 世津子

【電話番号】

045-290-7480

【選任した代理人】

【識別番号】

100107870

【弁理士】

【氏名又は名称】

野村 健一

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

093194

21,000円 【納付金額】

【提出物件の目録】

【物件名】

特許請求の範囲

【物件名】 【物件名】 【物件名】 明細書 1 図面 1

要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記の一般式(I)で表される化合物またはその塩。

【化1】

(式中、 R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子または炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも 1 つは水素原子ではなく、 R^4 は置換基を有するアミノ基であり、 R^5 は置換基を有してもよいカルボキシル基である)

【請求項2】

R⁴が、下記の式

【化2】

(式中、 R^{41} は、 R^{401} CO-〔式中、 R^{401} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基である〕で表される基、 R^{402} S(O) $_{\rm m}$ -〔式中、 R^{402} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、mは1または2の整数である〕で表される基または R^{405} N(R^{406})-CH R^{404} -CO- $[NH-CHR^{403}-CO]$ $_{\rm n}$ -〔式中、 R^{403} , R^{404} , R^{405} および R^{406} は、それぞれ独立に、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、nは1~50のいずれかの整数である〕で表される基、 R^{42} は水素原子または炭素数1~3のアルキル基である)で表される基である請求項1記載の化合物またはその塩。

【請求項3】

 R^{41} が、置換基を有してもよいベンゾイル基、置換基を有してもよいベンゾイルペプチジル基、置換基を有してもよいダンシル基または置換基を有してもよいダンシルペプチジル基であり、 R^{42} が水素原子である請求項2記載の化合物またはその塩。

【請求項4】

 R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子またはメチル基であるが、ただし、 R^1 出証特 2005-3020411

、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも1つはメチル基である請求項1~3のいずれかに記載の化合物またはその塩。

【請求項5】

下記の(Ia)、(Ib)または(Ic)で表される化合物またはその塩である請求項4記載の化合物またはその塩。

【化3】

$$\begin{array}{c|c} H & \text{NH} \\ & \text{NH} \\ & \text{CH}_2 \\ & \text{CH}_2 \\ & \text{CH}_2 \\ & \text{CH}_2 \\ & \text{CO--NH---COOH} \end{array}$$

【化4】

$$\begin{array}{c|c} CH_3 \\ H_3C-N & NH \\ NH \\ CH_2 \\ CH$$

【化5】

$$H_3C$$
 N
 NH
 CH_2
 CH_2
 CH_2
 CH_2
 CH_2
 CH_2
 CH_2
 CH_2
 CH_2

【請求項6】

下記のスキームで表される、配列番号 1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンディミナーゼ V とベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程 $1\sim 4$ のいずれかを阻害することができる物質を有効成分として含有するペプチジルアルギニンディミナーゼ V 阻害剤。

【化6】

(スキーム中、Asp350, His471, Asp473及びCys645は、それぞれ、配列番号1のアミノ酸配列における350位のアスパラギン酸残基、471位のヒスチジン残基、473位のアスパラギン酸残基及び645位のシステイン残基を表す)

【請求項7】

配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンディミナーゼVとベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質がアルギニン誘導体である請求項6記載のペプチジルアルギニンディミナーゼV阻害剤。

【請求項8】

アルギニンのアミノ基およびグアニジノ基が置換基を有し、アルギニンのカルボキシル基が置換基を有してもよいアルギニン誘導体を有効成分として含有するペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。

【請求項9】

アルギニン誘導体が請求項1~5のいずれかに記載の化合物またはその塩である請求項7 または8記載のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。

【請求項10】

ペプチジルアルギニンデイミナーゼVが関与する疾患を予防および/または治療するために用いられる請求項6~9のいずれかに記載のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。

【請求項11】

ペプチジルアルギニンデイミナーゼVが関与する疾患が関節リウマチである請求項10記載のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。

【書類名】明細書

【発明の名称】ペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤

【技術分野】

$[0\ 0\ 0\ 1]$

本発明は、ペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤に関する。

【背景技術】

[00002]

ペプチジルアルギニンデイミナーゼ (PAD) は動物の組織に広く分布しているタンパク質修飾酵素で、カルシウムイオン依存的に(すなわち、カルシウムイオン存在下で)タンパク質中のアルギニン残基を脱イミノ化してシトルリン残基に変換する反応を触媒する。タンパク質の脱イミノ化はタンパク質分子内の正電荷の分布を変化させるので、立体構造が変化してタンパク質の生理機能に多大な影響を与える。

[0003]

PADはげっ歯類において最初にその存在が確認され、その組織中に3種類のPADが存在していることが明らかにされた(非特許文献1, 2, 3, 4)。その後、中島らは、ヒト骨髄性白血病HL-60 細胞をレイノイン酸やDMSOや1,25-dihydroxyvitaminD3で処理して顆粒球に分化させた細胞においてPADの活性を検出し、そのcDNAをクローニングして解析した(非特許文献5)。その結果、そのcDNAは2238bpから成り、663アミノ酸残基をコードしていること、および、すでに知られていたヒトのPADのアミノ酸配列と50-55%程度一致していることなどが明らかにされ、ヒトHL-60細胞のPADをPAD Vと命名した。その後、PAD Vはヒト抹消血顆粒球でも発現が確認された(非特許文献6)。

[0004]

これまでに、ヒトではPADはタイプI, II, III, Vの4種類のアイソフォームが同定され ている(非特許文献7,8,9,10,11,12,13,14)。PAD Iは皮膚の分化に(非特許文献15,16,17) 、PAD IIはミエリン塩基性タンパク質の脱イミノ化に(非特許文献18,19)、そしてPAD III は毛嚢のケラチン化に関与している(非特許文献14,20,21)。ヒトHL-60細胞やヒト末端 梢血に存在するPAD Vは、カルシウムイオノフォア処理し細胞内のカルシウム濃度を上昇 させると、ヌクレオフォスミンB/23やヒストンH2A, H3, H4を脱イミノ化する(非特許文献 22,23)。また、PAD Vは⁵⁶PPAKKKST⁶³という核移行シグナルを持っているので、4種類の アイソフォームのPAD中で唯一核内に局在している。このようなことから、PAD Vはカルシ ウムイオン依存的にクロマチンに作用して核の機能を制御する新規のヒストン修飾酵素と 考えられている(非特許文献23)。また、ヒトPADのアイソフォーム間のアミノ酸配列を比 較すると、C末端の3分の2の領域のホモロジーが高いことから、C末端の3分の2の領域の構 造はPADのアイソフォーム間で共通であり、この領域に活性部位があると考えられる。さ らに、最近になってPAD V遺伝子の一塩基多型 (SNPs) がmRNAの分解を減少させて過剰の シトルリン残基を産出し、リウマチ性関節炎の発病者の血液中にこのシトルリン化された タンパク質に対する自己抗体ができることが報告され、PAD Vがリウマチ性関節炎に深く 関与していることが示されている(非特許文献24)。

[0005]

【非特許文献 1】 Lamensa, J. W. and Moscarello, M. A. (1993) J. Neurochem., 6 1, 987-996

【非特許文献 2】 Kubilus, J. and Baden, H. P. (1983) Purification and propert ies of a brain enzyme which deiminates proteins. Biochim. Biophys. Acta, 745, 285-291

【非特許文献 3】 Kubilus, J. and Baden, H. P. (1983) Purification and propert ies of a brain enzyme which deiminates proteins. Biochim. Biophys. Acta, 745, 285-291

【非特許文献 4】 Terakawa, H., Takahara, H. and Sugawara, K. (1991) Three types of mouse peptidylarginine deiminase: characterization and tissue distribution. J. Biochem. (Tokyo) 110, 661-666

【非特許文献 5】 Nakashima, K., Hagiwara, T., Ishigami, A., Nagata, S., Asaga, H., Kuramoto, M., Senshu, T. and Yamada, M. (1999) Molecular characterizat ion of peptidylarginine deiminase in HL-60 cells induced by retinoic acid and $1\,\alpha$, 25-dihydroxyvitamin D3. J. Biol. Chem., 274, 27786-27792

【非特許文献 6】 Asaga, H., Nakashima, K. Senshu, T., Ishigami, A. and Yamada, M. (2001) Immunocytochemical localization of peptidylarginine deiminase in human eosinophils and neutrophils. J. Leukocyte Biol., 70, 46-51

【非特許文献7】Watanabe, K. and Senshu, T. (1989) J. Biol. Chem., 264, 1525 5-15260

【非特許文献 8】 Tsuchida, M., Takahara, H., Minami, N., Arai, T., Kobayashi, Y., Tsujimoto, H., Fukazawa, C. and Sugawara, K. (1993) Eur. J. Biochem., 2 15, 677-685

【非特許文献 9】 Nishijyo, T., Kawada, A., Kanno, T., Shiraiwa, M. and Takaha ra, H. (1997) J. Biochem. (Tokyo) 121, 868-875

【非特許文献 10】 Yamakoshi, A., Ono, H., Nishijyo, T., Shiraiwa, M. and Takahara, H. (1998) Biochim. Biophys. Acta, 1386, 227-232

【非特許文献 1 1】 Ishigami, A., Kuramoto, M., Yamada, M., Watanabe, K. and S enshu, T. (1998) FEBS Lett., 433, 113-118

【非特許文献 1 2 】 Rus'd, A. A., Ikejiri, Y., Ono, H., Yonekawa, T., Shiraiw a, M., Kawada, A. and Takahara, H. (1999) Eur. J. Biochem., 259, 660-669

【非特許文献 1 3】 Nakashima, K., Hagiwara, T., Ishigami, A., Nagata, S., Asa ga, H., Kuramoto, M., Senshu, T. and Yamada, M. (1999) Molecular characteriz ation of peptidylarginine deiminase in HL-60 cells induced by retinoic acid and 1α , 25-dihydroxyvitamin D3. J. Biol. Chem., 274, 27786-27792

【非特許文献 1 4 】 Kanno, T., Kawada, A., Yamanouchi, J., Yosida-Noro, C., Yoshiki, A., Siraiwa, M., Kusakabe, M., Manabe, M., Tezuka, T. and Takahara, H. (2000) J. Invest. Dermatol., 115, 813-823

【非特許文献 15】 Senshu, T., Akiyama, K., Kan, S., Asaga, H., Ishigami, A. and Manabe, M. (1995) J. Invest. Dermatol., 105, 163-169

【非特許文献 16】 Senshu, T., Akiyama, K., Ishigami, A. and Nomura, K. (1999) J. Dermatol. Sci., 21, 113-126

【非特許文献 17】 Ishida-Yamamoto, A., Senshu, T., Eady, R. A., Takahashi, H., Shimizu, H., Akiyama, M. and Iizuka, H. (2002) J. Invest. Dermatol., 118, 282-287

【非特許文献 1 8】 Pritzker LB, Nguyen TA, Moscarello MA. (1997) The developm ental expression and activity of peptidylarginine deiminase in the mouse. Ne urosci Lett. 266, 161-164

【非特許文献 19】 Moscarello MA, Pritzker L, Mastronardi FG, Wood DD. Peptid ylarginine deiminase: a candidate factor in demyelinating disease. J Neuroch em. 81, 335-43

【非特許文献 2 0 】Rogers, G., Winter, B., McLaughlan, C., Powell, B. and Nes ci, T. (1997) J. Invest. Dermatol., 108,700-707

【非特許文献 2 1】Ohsawa, T., Ishigami, A., Akiyama, K. and Asaga, H. (2001) Biomed. Res., 22, 91-97Pritzker, L. B., Nguyen, T. A. and Moscarello, M. A. (1999) Neurosci. Lett., 266, 161-164

【非特許文献 2 2 】 Hagiwara, T., Nakashima, K., Hirano, H., Senshu, T. and Ya mada, M. (2002) Biochem. Biophys. Res. Commun. 290, 979-983

【非特許文献 2 3】 Nakashima K, Hagiwara T, Yamada M. (2002) Nuclear localization of peptidylarginine deiminase V and histone deimination in granulocytes. J. Biol. Chem., 277, 49562-49568

【非特許文献 2 4 】 Suzuki, A., Yamada, R., Chang, X., Tokuhiro, S., Sawada, T., Suzuki, M., Nagasaki, M., Nakayama-Hamada, M., Kawaida, R., Ono, M., Ohts uki, M., Furukawa, H., Yoshino, S., Yukioka, M., Tohma, S., Matsubara, T., Wakitani, S., Teshima, R., Nishioka, Y., Sekine, A., Iida, A., Takahashi, A., Tsunoda, T., Nakamura, Y. and Yamamoto, K. (2003) Functional haplotypes of PADI4, encoding citrullinating enzyme peptidylarginine deiminase 4, are asso ciated with rheumatoid arthritis. Nature Genetics,

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0006]

本発明は、PAD Vの酵素活性を阻害する新たな物質をデザインし、リウマチ性関節炎に対する新薬を開発することを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0007]

本発明者らは、カルシウムイオンが存在しないヒトPAD Vと、システイン645をアラニン に変換して酵素活性を完全に失活させたPAD Vにカルシウムイオンおよび基質 (benzoyl-L -arginine:BA) を結合させた複合体の立体構造をX線結晶構造解析法によってそれぞれ分 解能2.8 オングストローム および2.5 オングストロームで決定した (特願2003-358459号)。構造解析された2つの立体構造はカルシウム結合部位を含む活性部位近辺を除きほと んど同じであった。PAD Vはブーツ型の細長い形をしており、結晶格子内の最近接分子と 結晶学的な2回軸で関係付けられて機能的な2量体を形成していた。PAD V分子はN末端ドメ インとC末端ドメインの2つに分けることができるが、N末端ドメインはさらに2つのサブ ドメインに分けられ、2つのサブドメインを合わせた構造は免疫グロブリン様の構造をと るT-cell surface glycoprotein CD4に類似するとともに、1つのサブドメインの構造は さらにp53のDNA結合ドメインとも類似していた。一方、C末端ドメインは5つの β β α β プロペラ構造から構成され、その中心部に負に帯電した大きな溝が存在していた。溝の内 部には活性残基であるAsp350, His471, Asp473, Cys645とカルシウムイオンが存在し、活 性残基部位近辺のトポロジーはamidinotransferase (AT) とN(G), N(G)-dimetyl-L-argin ine amidinohydroraseと類似していた。カルシウムイオンはAsn349, Glu353, Phe407, Lu e410, Glu411と結合していたが、カルシウムイオンが存在しないPAD Vと活性残基近辺の 構造を比較すると、カルシウムイオンが結合することによりC645 (A645) およびAsp350近 傍の構造が大きく変化していることがわかった。また、カルシウムイオンの結合様式はよ く知られているEFハンドモチーフとは明らかに異なっていた。以上の結果から、PAD Vは アルギニン修飾酵素のスーパーファミリーに属するタンパク質であるが、カルシウムイオ ンが触媒活性を制御し、その結合様式はカルシウム結合モチーフとして知られているEFハ ンドモチーフをもつタンパク質とは異なるので、まったく新しいカルシウム依存性タンパ ク質修飾酵素であることが明らかとなった。また、 Ca^{2+} -free PAD VとBA- Ca^{2+} PAD V(C645A) の構造比較により、このカルシウムイオンの結合によって基質分子が活性部位に結 合できるように構造が変化することが示され、このカルシウムイオンは基質結合を認識し てPAD Vの活性を制御していることが示された。

[0008]

ところで、白井らはプログラムPSI-BLAST、FUGUEによってアルギニンprocessing enzymeが共通のフォールドを持つことを推測し、アルギニンの脱イミノ化の反応機構を提唱した (Shirai, H., Blundell, T. L. and Mizuguchi, K. (2001) A novel superfamily of enzymes that catalyze the modification of guanidino groups. TIBS, 26, 465-468)。 本発明者らのBA-Ca²+ PAD V (C645A) の構造解析により、アルギニンの脱イミノ化反応のメカニズムにおける基質認識機構が白井らによって提唱されたモデルと一致していることが示されたので、PAD Vによるタンパク質の脱イミノ化反応は白井らによって提唱されている2段階の反応機構、すなわち、第1段階では、グアニジノ基の炭素C ξ がCys645のチオール基に付加されてプロトンがアルギニンに供与され、次にグアニジノ基の窒素原子がAs

p350やAsp473と水素結合することによってグアニジノ基の求電子性が高くなり、 N_{η} 1のHis471への水素結合によってこのプロトンの移動が助けられ、アミジノ炭素 C_{ξ} と N_{η} の結合が開裂する。第2段階は水分子からHis471へのプロトン移動によって始まり、続いて水分子の0原子の孤立電子対(ローンペアー)によりアミジノ炭素 C_{ξ} への求核攻撃が起こる。そして、四面体型の重合体の形成とアミジノ炭素 C_{ξ} と C_{ys} 645の硫黄原子 S_{γ} の開裂が起こることによりシトルリン残基が生ずるものと考えられる。本発明者らが提唱するPAD Vの脱イミノ化反応機構を図1に示す。

[0009]

以上の知見に基づき、本発明者らは、PAD Vの酵素活性を阻害する新たな化合物を設計 および作製して、PAD V阻害活性を測定した。その結果、これらの化合物がPAD V阻害活性 を有することを見出し、本発明を完成させるに至った。

[0010]

本発明の要旨は以下の通りである。

(1) 下記の一般式(I)で表される化合物またはその塩。

(式中、 R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子または炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも 1 つは水素原子ではなく、 R^4 は置換基を有するアミノ基であり、 R^5 は置換基を有してもよいカルボキシル基である)

(2) R⁴が、下記の式 【0012】 【化8】

(式中、 R^{41} は、 $R^{401}CO-$ 〔式中、 R^{401} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基である〕で表される基、 $R^{402}S(O)_m-$ 〔式中

、 R^{402} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、mは1または2の整数である〕で表される基または R^{405} N (R^{406}) - C H R^{404} - C O - [NH - C H R^{403} - C O] $_{n}$ - [式中、 R^{403} , R^{404} , R^{405} および R^{406} は、それぞれ独立に、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、nは1~50のいずれかの整数である〕で表される基、 R^{42} は水素原子または炭素数1~3のアルキル基である)で表される基である(1)記載の化合物またはその塩。

- (3) R^{41} が、置換基を有してもよいベンゾイル基、置換基を有してもよいベンゾイルペプチジル基、置換基を有してもよいダンシル基または置換基を有してもよいダンシルペプチジル基であり、 R^{42} が水素原子である(2)記載の化合物またはその塩。
- (4) R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子またはメチル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも1つはメチル基である(1)~(3)のいずれかに記載の化合物またはその塩。
- (5) 下記の(Ia)、(Ib)または(Ic)で表される化合物またはその塩である(4)記載の化合物またはその塩。

【0013】 【化9】

$$\begin{array}{c|c} & H \\ & NH \\ & CH_2 \\ & CH_2 \\ & CH_2 \\ & CH_2 \\ & CH \\ & CH \\ & CH \\ & COOH \\ \end{array}$$

[0014]

【化10】

【0015】

$$H_3C$$
 N
 N
 N
 CH_2
 CH

(6) 下記のスキームで表される、配列番号 1 のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼ V とベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程 $1\sim 4$ のいずれかを阻害することができる物質を有効成分として含有するペプチジルアルギニンデイミナーゼ V 阻害剤。

[0016]

【化12】

(スキーム中、Asp350, His471, Asp473及びCys645は、それぞれ、配列番号1のアミノ酸配列における350位のアスパラギン酸残基、471位のヒスチジン残基、473位のアスパラギン酸残基及び645位のシステイン残基を表す)

(7) 配列番号 1 のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンディミナーゼ V とベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程 $1\sim 4$ のいずれかを阻害することができる物質がアルギニン誘導体である(6)記載のペプチジルアルギニンディミナーゼ V 阻害剤

(8) アルギニンのアミノ基およびグアニジノ基が置換基を有し、アルギニンのカルボ 出証特2005-3020411 キシル基が置換基を有してもよいアルギニン誘導体を有効成分として含有するペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。

- (9) アルギニン誘導体が(1) ~ (5) のいずれかに記載の化合物またはその塩である (7) または (8) 記載のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。
- (10) ペプチジルアルギニンデイミナーゼVが関与する疾患を予防および/または治療するために用いられる(6) ~ (9) のいずれかに記載のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。
- (11) ペプチジルアルギニンデイミナーゼVが関与する疾患が関節リウマチである(10) 記載のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤。

[0017]

本明細書において、「ペプチジルアルギニンデイミナーゼV」とは、配列番号1のアミノ酸配列を有する野生型ペプチジルアルギニンデイミナーゼVのことであり、同様の生物学的活性(すなわち、カルシウムイオン存在下でタンパク質中のアルギニン残基を脱イミノ化してシトルリン残基に変換する反応を触媒する酵素活性)を有し、かつ、配列番号1のアミノ酸配列と相同のアミノ酸配列をもつものも包含する。

[0018]

また、本明細書において、Bocはt-ブトキシ基、Argはアルギニン、Tosはp-トルエンスルフォニル、Meはメチル基、ADMAはN G , N G -ジメチル-L-アルギニン、SDMAはN G , N G -ジメチル-L-アルギニン、Bzはベンゾイル基を表す。

[0019]

なお、本明細書において、「~」はその前後に記載される数値をそれぞれ最小値および 最大値として含む範囲を示す。

[0020]

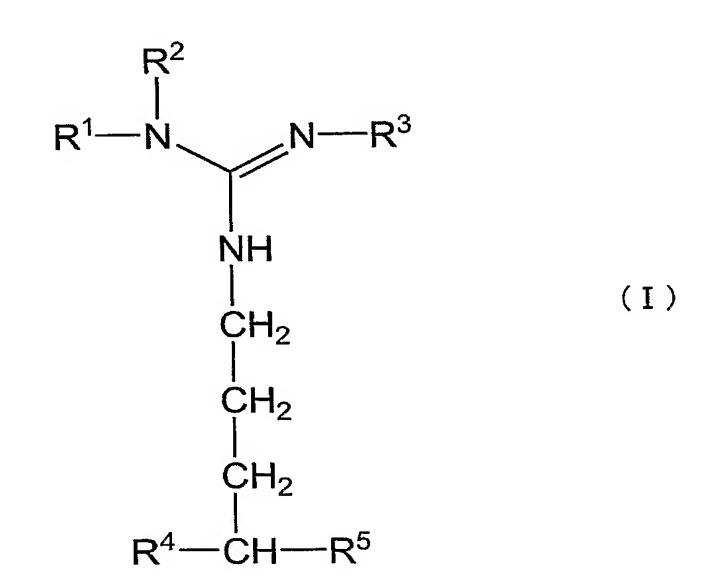
以下、本発明を詳細に説明する。

1. 一般式(I)で表される化合物またはその塩

本発明は、一般式(I)で表される化合物またはその塩を提供する。

[0021]

【化13】



一般式(I)で表される化合物またはその塩は、L体、D体、DL体のいずれであってもよいが、L体が効果的である。

[0022]

一般式(I)において、 R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子または炭素数 1~3のアルキル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも 1 つは水素原子ではない。炭素数 1~3のアルキル基としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基を挙げることができる。

[0023]

 R^1 、 R^2 および R^3 が、それぞれ独立に、水素原子またはメチル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも 1 つはメチル基であることが好ましい。

[0024]

一般式(I)において、 R^4 は置換基を有するアミノ基である。 R^4 のアミノ基に付加される置換基は、その置換基を有する化合物がPAD Vに認識される(すなわち、PAD Vと相互作用する)限り、いかなるものであってもよいが、 R^4 のアミノ基の窒素に直接結合する原子にオキソ基(=0)が結合しているものが好ましい。 R^4 の一例として、下記の式で表される基を挙げることができる。

【0025】 【化14】

[0026]

上式において、 R^{41} は、 $R^{401}CO-[$ 式中、 R^{401} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基である」で表される基、 $R^{402}S(O)$ mー[式中、 R^{402} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、mは1または2の整数である」で表される基または $R^{405}N(R^{406})-CHR^{404}-CO-[NH-CHR^{403}-CO]$ mー[式中、 R^{403} , R^{404} , R^{405} および R^{406} は、それぞれ独立に、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、nは1~50のいずれかの整数である]で表される基、 R^{42} は水素原子または炭素数1~3のアルキル基である)で表される基である。 $R^{405}N(R^{406})-CHR^{404}-CO-$ で表される基及び $-NH-CHR^{403}-CO-$ で表される基としては、天然のタンパク質やペプチド中に存在するアミノ酸残基を例示することができる。

[0027]

 R^{401} 、 R^{402} 、 R^{403} 、 R^{404} 、 R^{405} および R^{406} の炭化水素基としては、飽和鎖式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状および分枝状アルキル基など)、不飽和鎖式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状および分枝状アルケニル基、炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状および分枝状アルキニル基など)、脂環式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルキニル基など)、非環式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルキニル基など)、芳香族炭化水素基(例えば、フェニル基、ナフチル基、アントリル基、フェナントリル基など)を挙げることができる。

[0028]

 R^{401} 、 R^{402} 、 R^{403} 、 R^{404} 、 R^{405} および R^{406} が置換基を有してもよい炭化水素基である場合の置換基としては、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素など)、水酸基、炭素数 $1\sim6$ のアルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペントキシなど)、アミノ基、カルバモイル基、炭素数 $1\sim6$ のアルコキシカルボニル基(例えば、メトキシカルボニル,プロポキシカルボニルなど)、複素環基(複素環基の複素環としては、1 個の硫黄原子、窒素原子または酸素原子

を含む $5\sim7$ 員環、 $2\sim4$ 個の窒素原子を含む $5\sim6$ 員環、 $1\sim2$ 個の窒素原子および 1 個の硫黄原子または酸素原子を含む $5\sim6$ 員環などを挙げることができ、これらの複素環は $1\sim2$ 個の窒素原子を含む 6 員環、ベンゼン環または 1 個の硫黄原子を含む 5 員環と縮合していてもよく、複素環基の具体例としては、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル、ピリミジル、ピラジニル、ピリダジニル、ピラブリル、イミダブリル、チアブリル、インチアブリル、オキサブリル、インオキサブリル、ピリド [2, 3-d] ピリミジル、ベンブピラニル、1, 8-ナフチリジル、1, 5-ナフチリジル、1, 6-ナフチリジル、1, 7-ナフチリジル、キノリル、チエノ [2, 3-b]ピリジル、テトラブリル、チアジアブリル、オキサジアブリル、トリアジニル、トリアブリル、チェニル、ピロリル、フリル、ピロリジニル、ベンブチエニル、インドリル、イミダブリジニル、ピロリニル、フリル、ピロリジニル、ベンブチエニル、インドリル、イミダブリジニル、ピロリジル、ピペリジノ、ピペラジニル、モルホリニル、モルホリノなどを挙げることができる)などを挙げることができる。アミノ基は炭素数 $1\sim6$ のアルキル基で置換されていてもよい。また、カルバモイル基は、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基で置換されていてもよい。

[0029]

 R^{401} 、 R^{402} 、 R^{403} 、 R^{404} 、 R^{405} および R^{406} の複素環基における複素環としては、 1 個の硫黄原子、窒素原子または酸素原子を含む $5\sim7$ 員環、 $2\sim4$ 個の窒素原子を含む $5\sim6$ 員環、 $1\sim2$ 個の窒素原子および 1 個の硫黄原子を含む $5\sim6$ 員環、 $2\sim4$ 個の窒素原子および 1 個の金素原子を含む 6 員環、 $2\sim4$ の変素原子を含む 1 個の硫黄原子を含む 1 優別でき、これらの複素環は $1\sim2$ 個の窒素原子を含む 1 優別できる。 $1\sim2$ の $1\sim2$ の 1

[0030]

 R^{401} 、 R^{402} 、 R^{403} 、 R^{404} 、 R^{405} および R^{406} が置換基を有してもよい複素環基である場合の置換基としては、ハロゲン原子(例えば、フッ素,塩素,臭素,ヨウ素など)、水酸基、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基(例えば、メチル基、エチル基、 $n-\mathcal{I}$ ロピル基、 $i-\mathcal{I}$ ロピル基など)、炭素数 $1\sim 6$ のアルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペントキシなど)、アミノ基、カルバモイル基、炭素数 $1\sim 6$ のアルコキシカルボニル基(例えば、メトキシカルボニル,プロポキシカルボニルなど)、上記の複素環などを挙げることができる。アミノ基は炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基や炭素数 $1\sim 1$ 0 のアシル基で置換されていてもよい。また、カルバモイル基は、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基で置換されていてもよい。

[0031]

R⁴²の炭素数1~3のアルキル基としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基を挙げることができる。

[0032]

 R^{41} が、置換基を有してもよいベンゾイル基、置換基を有してもよいベンゾイルペプチジル基、置換基を有してもよいダンシル基または置換基を有してもよいダンシルペプチジル基であり、 R^{42} が水素原子であることが好ましい。

[0033]

一般式(I)において、 R^5 は置換基を有してもよいカルボキシル基である。 R^5 が置換基を有するカルボキシル基である場合の置換基はいかなるものであってもよい。例えば、PAD Vに対する阻害活性を上げるためには、 R^5 は、 $-COOR^{51}$ (式中、 R^{51} は炭素数 $1\sim 20$ のアルキル基である)で表される基、 $-COO-\{R^{54}N(R^{55})-CHR^{53}-CO-[NH]\}$

 $-CHR^{52}-CO]_p-$ [式中、 R^{52} , R^{53} , R^{54} および R^{55} は、それぞれ独立に、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、 $P^{53}-CO$ のいずれかの整数である〕で表される基などであるとよい。 $P^{54}N(R^{55})-CHR^{53}-CO$ で表される基及び $P^{53}-CO$ で表される基及で $P^{53}-CO$ で表される基としては、天然のタンパク質やペプチド中に存在するアミノ酸残基を例示することができる。

[0034]

 R^{51} のアルキル基は、炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状および分枝状アルキル基のいずれでもよく、具体的には、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、n-ブチル、i-ブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、イソペンチル、ネオペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デシルなどを挙げることができる。

[0035]

 R^{52} 、 R^{53} 、 R^{54} および R^{55} の炭化水素基としては、飽和鎖式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状および分枝状アルキル基など)、不飽和鎖式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状および分枝状アルケニル基、炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状および分枝状アルケニル基、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルキル基、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルキニル基など)、脂環式炭化水素基(例えば、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルケニル基、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルケニル基、炭素数 $1\sim 6$ のシクロアルキニル基など)、芳香族炭化水素基(例えば、フェニル基、ナフチル基、アントリル基、フェナントリル基など)を挙げることができる。

[0036]

R⁵²、R⁵³、R⁵⁴およびR⁵⁵が置換基を有してもよい炭化水素基である場合の置換基と しては、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素など)、水酸基、炭素数1 ~6のアルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペントキシ など)、アミノ基、カルバモイル基、炭素数1~6のアルコキシカルボニル基(例えば、 メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、プロポキシカルボニルなど)、複素環基(複 素環基の複素環としては、1個の硫黄原子、窒素原子または酸素原子を含む5~7員環、 2~4個の窒素原子を含む5~6員環、1~2個の窒素原子および1個の硫黄原子または 酸素原子を含む5~6員環などを挙げることができ、これらの複素環は1~2個の窒素原 子を含む6員環、ベンゼン環または1個の硫黄原子を含む5員環と縮合していてもよく、 複素環基の具体例としては、2ーピリジル、3ーピリジル、4ーピリジル、ピリミジル、 ピラジニル、ピリダジニル、ピラゾリル、イミダゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、 オキサゾリル、イソオキサゾリル、ピリド [2,3-d] ピリミジル、ベンゾピラニル、 1,8-ナフチリジル、1,5-ナフチリジル、1,6-ナフチリジル、1,7-ナフチ リジル、キノリル、チエノ [2,3-b]ピリジル、テトラブリル、チアジアゾリル、オキ サジアゾリル、トリアジニル、トリアゾリル、チエニル、ピロリル、ピロリニル、フリル 、ピロリジニル、ベンゾチエニル、インドリル、イミダゾリジニル、ピペリジル、ピペリ ジノ、ピペラジニル、モルホリニル、モルホリノなどを挙げることができる)などを挙げ ることができる。アミノ基は炭素数 $1\sim6$ のアルキル基や炭素数 $1\sim1$ 0のアシル基で置 換されていてもよい。また、カルバモイル基は、炭素数1~6のアルキル基で置換されて いてもよい。

[0037]

 R^{52} 、 R^{53} 、 R^{54} および R^{55} の複素環基における複素環としては、1 個の硫黄原子、窒素原子または酸素原子を含む $5\sim7$ 員環、 $2\sim4$ 個の窒素原子を含む $5\sim6$ 員環、 $1\sim2$ 個の窒素原子および1 個の硫黄原子または酸素原子を含む $5\sim6$ 員環などを挙げることができ、これらの複素環は $1\sim2$ 個の窒素原子を含む6 員環、ベンゼン環または1 個の硫黄原子を含む5 員環と縮合していてもよい。複素環基の具体例としては、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル、ピリミジル、ピラジニル、ピリダジニル、ピラブリル、イミダブリル、チアブリル、インチアブリル、オキサブリル、インオキサブリル、ピリド [2、3-d] ピリミジル、ベンブピラニル、1、8-ナフチリジル、1、5-ナフチリジル、1、6-ナフチリジル、1、7-ナフチリジル、キノリル、チエノ [2、3-b]ピリジル、テトラブリル、チアジアブリル、オキサジアブリル、トリアブニル、トリアブリル、

チエニル、ピロリル、ピロリニル、フリル、ピロリジニル、ベンゾチエニル、インドリル、イミダゾリジニル、ピペリジル、ピペリジノ、ピペラジニル、モルホリニル、モルホリノなどを挙げることができる。

[0038]

 R^{52} 、 R^{53} 、 R^{54} および R^{55} が置換基を有してもよい複素環基である場合の置換基としては、ハロゲン原子(例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素など)、水酸基、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基(例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基など)、炭素数 $1\sim 6$ のアルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ベントキシなど)、アミノ基、カルバモイル基、炭素数 $1\sim 6$ のアルコキシカルボニル基(例えば、メトキシカルボニル,エトキシカルボニル,プロポキシカルボニルなど)、上記の複素環基などを挙げることができる。アミノ基は炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基や炭素数 $1\sim 1$ のアシル基で置換されていてもよい。また、カルバモイル基は、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基で置換されていてもよい。

[0039]

一般式(I)で表される化合物の具体例として、下記の(Ia)、(Ib)または(Ic)で表される化合物を挙げることができる。

【0040】

$$\begin{array}{c|c} H_{3}C - H & NH \\ \hline NH & CH_{2} \\ \hline CH_{2} & CH_{2} \\ \hline CH_{2} & CH - COOH \\ \end{array}$$

[0041]

【化16】

【0042】

$$H_3C$$
 H_3C
 N
 N
 CH_2
 CH_2

式(Ia)で表される化合物はBz-Arg(mono-methyl)である。式(Ib)で表される化合物はBz-ADMAである。式(Ic)で表される化合物はBz-SDMAである。

[0043]

一般式(I)で表される化合物は、市販のアルギニンまたは下記の構造式で表されるアルギニン誘導体を出発物質として合成することができる。

[0044]

【化18】

(式中、 R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子または炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも 1 つは水素原子ではない)

[0045]

一般式(I)において、 R^4 が R^{401} -CO-NH-(式中、 R^{401} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基である)で表される基であり、 R^5 がカルボキシル基である化合物は、出発物質である上記のアルギニンまたはアルギニン誘導体を R^{401} $CO-O-COR^{401}$ で表される酸対称無水物でのアシル化または Bz_20 (安息香酸無水物、benzoic anhydride)でベンゾイル化することにより製造することができる。ベンゾイル化反応は公知の方法で行うことができる。例えば、不活性溶媒中で、塩基の存在下に、ベンゾイル化反応を行うとよい。この反応に用いられる不活性溶媒としては、例えば、ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルフォキシド(DMSO),テトラヒドロフラン(THF)などと水あるいはこれらの混合物などを挙げることができる。また、塩基としては、炭酸水素ナトリウムあるいは炭酸水素カリウムを用い、アルギニン側鎖のグアニジノ骨格のpKaが約12であることを考慮し、反応溶液のpHが約10以下になるようにする。反応温度は約0~37℃が適当であり、反応時間は約10分~約24時間が適当である。 Bz_20 の使用量はアルギニンまたはアルギニン誘導体(出発物質)の1モルに対して約1~1.2モルが適当である。

[0046]

一般式(I)において、 R^4 が $R^{402}-S(O)_m-NH-($ 式中、 R^{402} は、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、mは1または2の整数である)で表される基であり、 R^5 がカルボキシル基である化合物は、例えばm=2の場合、出発物質である上記のアルギニンまたはアルギニン誘導体をDNS-C1(ダンシルクロリド)でダンシル化することにより製造することができる。ダンシル化反応は公知の方法で行うことができる(B.S. Hartley, V. Massey, Biochim. Biophys. Acta, 21, 58 (1956))。例えば、不活性溶媒中で、塩基の存在下に、ダンシル化反応を行うとよい。この反応に用いられる不活性溶媒としては、例えば、アセトン、ジメチルホルムアミド(DM

F)、ジメチルスルフォキシド(DMSO),テトラヒドロフラン(THF)などと水あるいはこれらの混合物などを挙げることができる。また、塩基としては、炭酸水素ナトリウムあるいは炭酸水素カリウムを用い、アルギニン側鎖のグアニジノ骨格のpKaが約12であることを考慮し、反応溶液のpHが約10以下になるようにする。反応温度は約0~37℃が適当であり、反応時間は約10分~約24時間が適当である。DNS-C1の使用量は、アルギニンまたはアルギニン誘導体(出発物質)の1モルに対して約1~1.2モルが適当であり、濃度を5 mM付近にするのがのぞましい。

[0047]

一般式(I)において、 R^4 が R^{405} N(R^{406})ーCH R^{404} ーCOー[NHーCH R^{403} ーCO] $_n$ ー [式中、 R^{403} , R^{404} , R^{405} および R^{406} は、それぞれ独立に、水素原子、置換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、nは $1\sim50$ のいずれかの整数である]で表される基であり、 R^5 がカルボキシル基である化合物は、たとえば以下の方法により合成することができる。まず、出発物質である上記のアルギニンまたはアルギニン誘導体を、ベンゾイル化と同様に、 Boc_2O (t-ブチルオキシカルボニル酸対象無水物)によりBoc化する。得られたBoc-Argあるいはその誘導体を公知の方法を用い(J. Ramachandran, C.H. Li, J. Org. Chem., 27, 4006(1962))、P-トルエンスルフォニルクロリドにより、側鎖のグアニジノ基をトシル化する。この誘導体を用いることで、公知の方法(ノーベル化学賞受賞)であるペプチドの固相合成法により(R.B. Merrifield, J. Am. Chem. Soc., 85, 2149(1963))、上記ペプチドを得ることが可能である。

[0048]

[0049]

 R^{42} がメチル基(CH_{3-})である化合物の出発物質として、Boc-N-Me-Arg(Tos)-OHがBACHEM社で市販されている。これをトリフルオロ酢酸で処理して脱<math>Boc反応を行い、N-Me-Arg(Tos)-OHを得ることができる(生化学実験講座 1、タンパク質の化学IV-化学修飾とペプチド合成-, p234,日本生化学編、東京化学同人)。これを、酸対象無水物あるいは Bz_2O を用いてmethyl体の $\alpha-$ アミノ基に様々な修飾を行うことができる。

[0050]

側鎖グアノジニノ基がメチル化され、さらに α -アミノ基がメチル化されたものは、市販のArg(mono-methyl), ADMA, SDMAをBoc化し(T. Nagasawa, K. Kuroiwa, K. Narita, Y. Isowa, Bull. Chem. Soc. Jpn., 46, 1269(1973))、まず、Boc-Arg(mono-methyl), Boc-ADMA, Boc-SDMAを合成する。つぎに、メチル化された側鎖グアノジニノ基をさらにトシル化し(J. Ramachandran, C.H. Li, J. Org. Chem., 27, 4006(1962))、それぞれのトシル体であるBoc-Arg(mono-methyl, Tos), Boc-ADMA(Tos), Boc-SDMA(Tos)を調製する。これをトリフルオロ酢酸で処理して脱Boc反応を行い、Arg(mono-methyl, Tos), ADMA(Tos), SDMA(Tos)を調製する。これを出発物質とし、N-ベンジリデンアミノ酸にして還元することでN-ベンジル化物とし、ホルマリンとギ酸でメチル化後接触還元してベンジル基を除去することによりN-Me-Arg(mono-metyl, Tos), N-Me-ADMA(Tos), N-Me-SDMA(Tos)を得るこ

とができる(P. Quitt, J. Hellerbach, K. Volger, Helv. Chim. Acta, 46, 327 (1963)) 。これを前述のように、HFで処理することにより(S. Sakakibara, Y. Shimonishi, Y. Kishida, M. Okada, H. Sugihara, Bull. Chem. Soc. Jpn, 40, 2164 (1967)) N-Me-Arg (mono-methyl), N-Me-ADMA, N-Me-SDMAを得ることができる。これらを出発物質として、酸対象無水物あるいはBz20を用いてmethyl体の α -アミノ基に様々な修飾を行うことができる。

[0051]

一般式(I)において、R⁴がR⁴⁰²-S(O)_m-NR⁴²-(式中、R⁴⁰²は、水素原子、置 換基を有してもよい炭化水素基または置換基を有してもよい複素環基であり、mは1また は2の整数である)で表される基であり、 R^5 がカルボキシル基である化合物は、例えばm=2の場合で \mathbf{R}^{42} がメチル基($\mathbf{C}\,\mathbf{H}_{3}$ -)である場合、出発物質である上記のアルギニンまた はアルギニン誘導体のN^a-mety1体をDNS-C1(ダンシルクロリド)でダンシル化することによ り製造することができる。ダンシル化反応は公知の方法で行うことができる (B.S. Hartl ey, V. Massey, Biochim. Biophys. Acta, 21, 58 (1956))。例えば、不活性溶媒中で、 塩基の存在下に、ダンシル化反応を行うとよい。この反応に用いられる不活性溶媒として は、例えば、アセトン、ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルフォキシド(DM SO), テトラヒドロフラン (THF) などと水あるいはこれらの混合物などを挙げることがで きる。また、塩基としては、炭酸水素ナトリウムあるいは炭酸水素カリウムを用い、アル ギニン側鎖のグアニジノ骨格のpKaが約12であることを考慮し、反応溶液のpHが約10以下 になるようにする。反応温度は約0~37 \mathbb{C} が適当であり、反応時間は約10分~約24 時間が適当である。DNS-C1の使用量は、アルギニンまたはアルギニン誘導体のNa-metyl体 (出発物質)の1モルに対して約1~1.2モルが適当であり、濃度を5 mM付近にするの がのぞましい。

[0052]

[0053]

 R^5 のカルボキシル基に置換基を導入する方法について簡単に説明する。例えば、 R^5 のカルボキシル基にアルキル基(例えばメチル基、エチル基)やベンジル基を導入する場合、公知の方法(H. Yajima, Y. Kiso, K. Kitagawa, Chem. Pharm. Bull., 22, 1079(1974)およびM. Brenner, W. Huber, Helv. Chim. Acta, 36, 1109(1953))により、Argあるいはその誘導体のエステル化を行う。得られた物質を出発物質とし、上記のBz化反応等と同様にしてBz化等の反応をおこない、様々な化合物を合成することができる。

[0054]

また、 R^5 が $-COO-[NR^{54}-CHR^{53}-CO-(NH-CHR^{52}CO-)_p]$ である場合の化合物の合成法を簡単に説明する。 R^{54} が水素の場合、まず、Merrifield樹脂(ポリスチレン樹脂)にC末端アミノ酸を結合させた保護アミノ酸樹脂をGisin法(B.F.

Gisin, Helv. Chem. Acta, 56, 1476 (1973)) により調製する。この保護アミノ酸樹脂を出発物質としてp-1回のペプチド固相合成 (R.B.

Merrifield, J. Am. Chem. Soc., 85,

2149 (1963)) を繰り返し、さらにBoc-NR⁵⁴-CHR⁵³-COOHを縮合させる。次にBoc-Arg(Tos) (ペプチド研究所、大阪箕面)あるいはArg誘導体をp-トルエンスルフォニルクロリドにより、側鎖のグアニジノ基をTos化したもの(J. Ramachandran, C.H. Li, J. Org. Chem., 27, 4006 (1962)) を、ペプチド固相合成によりさらに連結させる。これをフッ化水素(H.F.) で処理することにより(S. Sakakibara, Y. Shimonishi, Y. Kishida, M. Okada, H. Sugihara, Bull. Chem. Soc. Jpn, 40, 2164 (1967))、目的物を得ることができる。 【0055】

また、 R^5 が $-COO_-[NR^{54}-CHR^{53}-CO_-(NH-CHR^{52}CO_-)_p]$ であり、 R^{54} がメチル基の場合の化合は、前述の、N-Me-Arg(mono-methyl, Tos), N-Me-ADMA(Tos), N-Me-SDMA(Tos) をBoc化することでBoc-N-Me-Arg(mono-methyl, Tos), Boc-N-Me-ADMA(Tos), Boc-N-Me-SDMA(Tos) を調製し、これらを上述のペプチド固相合成により目的の位置に導入し、目的物を調製することができる。

[0056]

一般式(I)で表される化合物が酸性官能基(例えば、カルボキシル基など) を有する場合、常法により塩基(例えば、薬学的に許容され得る塩基)との塩を形成させてもよい。このような塩としては、例えば、ナトリウム塩、カリウム塩、アルミニウム塩、カルシウム塩などを挙げることができる。一般式(I)で表される化合物が塩基性官能基(例えば、アミノ基、一置換アミノ基など)を含む場合、常法により酸(例えば、薬学的に許容され得る酸)との塩を形成させてもよい。このような塩としては、例えば、塩酸塩、硫酸塩、酢酸塩、フマル酸塩などを挙げることができる。

[0057]

一般式(I)で表される化合物およびその塩は、ペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤として利用することができる。

[0058]

2. ペプチジルアルギニンデイミナーゼ V (PAD V) 阻害剤

本発明は、下記のスキームで表される、配列番号 1 のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼ V とベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程 $1\sim 4$ のいずれかを阻害することができる物質を有効成分として含有するペプチジルアルギニンディミナーゼ V 阻害剤を提供する。

[0059]

【化19】

(スキーム中、Asp350, His471, Asp473及びCys645は、それぞれ、配列番号1のアミノ酸配列における350位のアスパラギン酸残基、471位のヒスチジン残基、473位のアスパラギン酸残基及び645位のシステイン残基を表す)

[0060]

配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVとベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質としては、アルギニン誘導体等を挙げることができる。アルギニン誘導体としては、アルギニンのアミノ基およびグアニジノ基が置換基を有し、アルギニンのカルボキシル基が置換

基を有してもよいアルギニン誘導体を挙げることができ、具体的には、一般式(I)で表される化合物およびその塩を例示することができる。

[0061]

また、配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼ V とベン ジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる 物質は、ペプチジルアルギニンデイミナーゼV又はその変異体タンパク質の3次元構造座 標の全部又は一部を利用して探索することができる。例えば、特願2003-358459号に開示 されている Ca^{2+} -free PAD Vの 3 次元構造座標又はそれからの根平均二乗偏差が、結合長 について0.019オングストロームであり、結合角について1.887°である座標の全部又は一 部、あるいは特願2003-358459号に開示されているPAD V・カルシウムイオン・基質の複合 体の3次元構造座標又はそれからの根平均二乗偏差が、結合長について0.017オングスト ロームであり、結合角について1.839°である座標の全部又は一部を利用して、コンピュ ータにより、配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVに 認識される物質を探索(例えば、同定、検索、評価又は設計)し、次いで、その物質の適 当な位置に適当な種類の原子又は原子団を付加又は置換することにより、配列番号1のア ミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVに認識される物質とベンジル-L -アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質を 設計することができる。物質の探索に用いるコンピュータは特に限定されるものではなく 、物質探索のためのプログラムが動作するものであればよい。プログラムとしては、DOCK (Science, 1992, 257, 1078), Gold4, Glide, FlexX (J.Mol. Biol., 1996, 261, 470) , AutoDock (J. Comput. Chem., 1998, 19, 1639) , ICM (J. Comput. Chem., 1994, 1 5,488)、Ludiなどを例示することができる。

[0062]

工程 $1\sim 4$ のいずれかあるいはすべてを阻害する物質を設計するには、アルギニンの=N H_2 (+) 基の水素原子及び/又は $-NH_2$ 基の水素原子をアルキル基(例えば、メチル基やエチル基など)に置換、及び/又は $-NH_2$ を $-CH_2$ -に置換するとよい。

[0063]

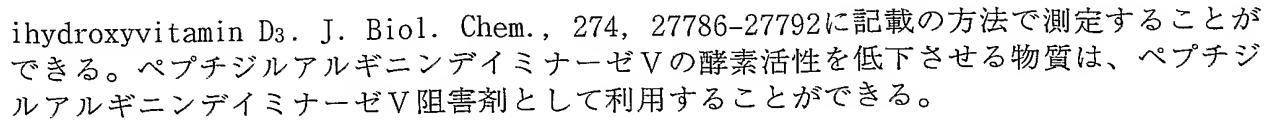
配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVとベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質は、天然物又は合成品のいずれであってもよく、高分子化合物又は低分子化合物のいずれであってもよい。

$[0\ 0\ 6\ 4]$

配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVとベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質は、その物質の種類に応じて、公知の手法で製造するとよい。

[0065]

次いで、配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVとベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質とペプチジルアルギニンデイミナーゼVとの相互作用(例えば、ペプチジルアルギニンデイミナーゼVに対する解離定数)、配列番号1のアミノ酸配列を有するペプチジルアルギニンデイミナーゼVとベンジル-L-アルギニンとの反応機構における工程1~4のいずれかを阻害することができる物質の存在下でのペプチジルアルギニンデイミナーゼVの酵素活性を調べるとよい。ペプチジルアルギニンデイミナーゼVに対する解離定数は、BIACORE3000(Pharamacia Biosensor AB)を用いた表面プラスモン共鳴実験によって測定することができる。簡単に説明すると、ペプチジルアルギニンデイミナーゼVをセンサーチップの表面に固定した後、被験物質をセンサーチップ上に注ぎ、平衡状態に達した後、スキャッチャードプロットによって解離定数を測定する。ペプチジルアルギニンデイミナーゼVの酵素活性はNakashima、K.、Hagiwara、T.、Ishigami、A.、Nagata、S.、Asaga、H.、Kuramoto、M.、Senshu、T. and Yamada、M.(1999)Molecular characterization of peptidylarginine deiminase in HL-60 cells induced by retinoic acid and 1α , 25-d



[0066]

本発明のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤は、医薬品として、ヒト、その他の動物に投与してもよいし、実験用の試薬として用いてもよい。本発明のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤は、単独で使用してもよいし、あるいは他の薬剤(例えば、他の関節リウマチ予防・治療薬)と組み合わせて使用してもよい。

[0067]

本発明のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤をヒトに投与する場合には、例えば、有効成分の量に換算して、1日あたり約 $0.1\sim9000~mg/kg$ (体重)、好ましくは1日あたり約 $1\sim900~mg/kg$ (体重)の投与量で、1回または数回に分けて経口投与するとよいが、その投与量や投与回数は、症状、年齢、投与方法などにより適宜変更しうる。

[0068]

本発明のペプチジルアルギニンディミナーゼV阻害剤は、錠剤、カプセル剤、顆粒剤、 散剤、シロップ剤などの製剤にして、経口投与してもよいし、注射剤、坐剤などの製剤に して、腹腔内や静脈内への注射により非経口投与することもできる。製剤中の有効成分の 含有率は、 $1\sim90$ 重量%の間で変動させることができる。例えば、錠剤、カプセル剤、 顆粒剤、散剤などの形態をとる場合には、有効成分を $5\sim80$ 重量%含有させるのが好ま しい。シロップ剤などの液剤の場合には、有効成分を $1\sim30$ 重量%含有させるのが好ま しい。さらに、非経口投与する注射剤の場合には、有効成分を $1\sim10$ 重量%含有させる のが好ましい

[0069]

本発明のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤の製剤化は、賦形剤(乳糖、白糖 、ブドウ糖、マンニトールなどの糖類、バレイショ、コムギ、トウモロコシなどのデンプ ン、炭酸カルシウム、硫酸カルシウム、炭酸水素ナトリウムなどの無機物、結晶セルロー スなど)、結合剤(デンプンのり液、アラビアゴム、ゼラチン、アルギン酸ナトリウム、 メチルセルロース、エチルセルロース、ポリビニルピロリドン、ポリビニルアルコール、 ヒドロキシプロピルセルロース、カルメロースなど)、滑沢剤(ステアリン酸マグネシウ ム、タルク、水素添加植物油、マクロゴール、シリコーン油)、崩壊剤(デンプン、寒天 、ゼラチン末、結晶セルロース、CMC・Na、CMC・Ca、炭酸カルシウム、炭酸水素ナトリウ ム、アルギン酸ナトリウムなど)、矯味矯臭剤(乳糖、白糖、ブドウ糖、マンニトール、 芳香性精油類など)、溶剤(注射用水、滅菌精製水、ゴマ油、ダイズ油、トウモロコシ油 、オリーブ油、綿実油など)、安定剤(窒素、二酸化炭素などの不活性ガス、EDTA、チオ グリコール酸などのキレート剤、亜硫酸水素ナトリウム、チオ硫酸ナトリウム、L-アスコ ルビン酸、ロンガリットなどの還元物質など)、保存剤(パラオキシ安息香酸エステル、 クロロブタノール、ベンジルアルコール、フェノール、塩化ベンザルコニウムなど)、界 面活性剤(水素添加ヒマシ油、ポリソルベート80、20など)、緩衝剤(クエン酸、酢 酸、リン酸のナトリウム塩、ホウ酸など)、希釈剤などの製剤添加物を用いて、公知の方 法で行われる。

[0070]

本発明のペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤は、ペプチジルアルギニンデイミナーゼVが関与する疾患(例えば、関節リウマチなど)を予防および/または治療するために利用することができる。また、ペプチジルアルギニンデイミナーゼVの研究に利用することができる。

【発明の効果】

[0071]

本発明により、ペプチジルアルギニンデイミナーゼV阻害剤が提供された。この阻害剤を利用することにより、ペプチジルアルギニンデイミナーゼVが関与する疾患(例えば、

関節リウマチなど)を予防および/または治療することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0072]

以下、本発明を実施例によって具体的に説明する。なお、これらの実施例は、本発明を 説明するためのものであって、本発明の範囲を限定するものではない。

【実施例】

[0073]

〔製造例〕Bz-Arg誘導体の合成

Arg誘導体 (Arg:ナカライテスク (京都) 、シトルリン:Sigma (St louis, USA)、N^G-M onomethyl-L-arginine:和光純薬(大阪)、ADMA (N^G, N^G-Dimethyl-L-Argnine):ALEXIS Bioc hemicals (Lausen, Switzerland), SDMA (NG, N'G-Dimethyl-L-Argnine):ALEXIS Biochem icals (Lausen, Switzerland)) (10 μ mol)を0.1 M NaHCO3 (200 μ 1) に溶解し、Bz2 O(10 μmo1)/DMF(200 μ1)を加えて攪拌後、室温で1時間放置した。反応液に水(200 μ1)を加 えて希釈後、酢酸エチル(500 μ 1)で3回洗浄した。得られた水溶液に6 M HC1(100 μ 1) を加え、酢酸エチル(500 μ 1)で4回洗浄した。次に、逆相HPLCを用いて、得られた反応 溶液から目的Bz-Arg誘導体(1. Bz-Arg, 2. Bz-Arg(mono-methyl), 3. Bz-ADMA, 4. Bz-S DMA) を精製した。いずれのBz-Arg誘導体も精製後の収率は40%程度であった。

HPLC 条件

Waters M600 multi-solvent delivery system

UV: 220 nm

カラム:Develosil ODS-UG-5 (4.6 x 150 mm)

Temp: 30度

溶媒:0.05%TFA水溶液中、5%アセトニトリルから1%/minでアセトニトリル濃度を上昇させ た。

[0074]

最終精製品のHPLCチャートを図2に示す。図2の1はBz-Arg, 2はBz-Arg(mono-methyl), 3はBz-ADMA, 4はBz-SDMAのピークである。

[0075]

化合物の同定はMALDI-TOFMS(質量分析)により行った。

装置 Applied Biosystems Voyager System 6178

原子

[0076]

【表1】

OF Mass	
実測値M+H	
279.5	
293.6	
307.6	
307.6	
280.3	

[0077]

Bz-citrulline

〔試験例〕Bz-Arg誘導体のPAV消化における阻害反応

緩衝液B (0.1 M Tris/HCl, 10 mM CaCl₂, 2 mM DTT, pH7.6, 125 μ1)、Bz-Arg誘導体 (0.1 M Tris/HCl, 10 mM CaCl₂, pH7.6, 25 μl (濃度1nmol/μlのものから))、PADV(1

 μ 1)を氷冷下で混合した。Bz-Arg(mono-methyl),Bz-ADMA,Bz-SDMA,緩衝液A(0.1 M Tr is/HCl,10 mM CaCl2,pH7.6)をそれぞれ20 μ 1取り(濃度1nmol/ μ 1のものから)、上記Bz-Arg溶液(30 μ 1)と混合し、37度で40分あるいは60分反応させた。1 M HCl(50 μ 1)を加えて反応を停止後、逆相HPLCで反応混合物を分離した。結果、Bz-ADMAが最も阻害作用が強く、次にBz-Arg(mono-methyl)が強かった。また、今回使用した濃度ではBz-SDMAには阻害作用は認められなかった。反応時間 4 0 分の結果を図 3 に、反応時間 6 0 分の結果を図 4 に示す。図 3 および 4 において、1 は阻害剤なし、2 はBz-Arg(mono-methyl)、3はBz-ADMA、4はBz-SDMAの結果である。また、縦軸は試料番号を、横軸はデイミノ化反応収率(Bz-citrullineの生成収率)を示す。

【図面の簡単な説明】

[0078]

【図1】本発明者らが提唱するPAD Vの脱イミノ化反応機構。

【図2】製造例における最終精製品のHPLCチャート。1はBz-Arg, 2はBz-Arg(mono-methyl), 3はBz-ADMA, 4はBz-SDMAのピークである。

【図3】製造例で製造したBz-Arg誘導体のPAV消化における阻害反応(反応時間40分)の結果を示す。

【図4】製造例で製造したBz-Arg誘導体のPAV消化における阻害反応(反応時間60分)の結果を示す。

【配列表フリーテキスト】

[0079]

配列番号1は、ヒトペプチジルアルギニンデイミナーゼVのアミノ酸配列を示す。

【配列表】

SEQUENCE LISTING

<110> Sato, Mamoru

<120> Peptidylarginine Deiminase V inhibitors

<130> P03-073

<140>

<141>

<160> 1

<170> PatentIn Ver. 2.1

<210> 1

<211> 663

<212> PRT

<213> Homo sapiens

<400> 1

Met Ala Gln Gly Thr Leu Ile Arg Val Thr Pro Glu Gln Pro Thr His 1 10 15

Ala Val Cys Val Leu Gly Thr Leu Thr Gln Leu Asp Ile Cys Ser Ser 20 25 30

Ala Pro Glu Asp Cys Thr Ser Phe Ser Ile Asn Ala Ser Pro Gly Val 35 40 45

Val Val Asp Ile Ala His Ser Pro Pro Ala Lys Lys Ser Thr Gly 50 55 60

Ser Ser Thr Trp Pro Leu Asp Pro Gly Val Glu Val Thr Leu Thr Met 70 75 80

Lys Ala Ala Ser Gly Ser Thr Gly Asp Gln Lys Val Gln Ile Ser Tyr 85 90 95

Tyr Gly Pro Lys Thr Pro Pro Val Lys Ala Leu Leu Tyr Leu Thr Ala 100 105 110

Val Glu Ile Ser Leu Cys Ala Asp Ile Thr Arg Thr Gly Lys Val Lys 115 120 125

Pro Thr Arg Ala Val Lys Asp Gln Arg Thr Trp Thr Trp Gly Pro Cys 130 135 140

Gly Gln Gly Ala Ile Leu Leu Val Asn Cys Asp Arg Asp Asn Leu Glu

ページ:

160

Ser Ser Ala Met Asp Cys Glu Asp Asp Glu Val Leu Asp Ser Glu Asp 165 170 175

Leu Gln Asp Met Ser Leu Met Thr Leu Ser Thr Lys Thr Pro Lys Asp 180 185 190

Phe Phe Thr Asn His Thr Leu Val Leu His Val Ala Arg Ser Glu Met 195 200 205

Asp Lys Val Arg Val Phe Gln Ala Thr Arg Gly Lys Leu Ser Ser Lys 210 220

Cys Ser Val Val Leu Gly Pro Lys Trp Pro Ser His Tyr Leu Met Val 225 230 235 240

Pro Gly Gly Lys His Asn Met Asp Phe Tyr Val Glu Ala Leu Ala Phe 245 250 255

Pro Asp Thr Asp Phe Pro Gly Leu Ile Thr Leu Thr Ile Ser Leu Leu 260 265 270

Asp Thr Ser Asn Leu Glu Leu Pro Glu Ala Val Val Phe Gln Asp Ser 275 280 285

Val Val Phe Arg Val Ala Pro Trp Ile Met Thr Pro Asn Thr Gln Pro 290 295 300

Pro Gln Glu Val Tyr Ala Cys Ser Ile Phe Glu Asn Glu Asp Phe Leu 305 310 315 320

Lys Ser Val Thr Thr Leu Ala Met Lys Ala Lys Cys Lys Leu Thr Ile 325 330 335

Cys Pro Glu Glu Glu Asn Met Asp Asp Gln Trp Met Gln Asp Glu Met 340 345 350

Glu Ile Gly Tyr Ile Gln Ala Pro His Lys Thr Leu Pro Val Val Phe 355 360 365

Asp Ser Pro Arg Asn Arg Gly Leu Lys Glu Phe Pro Ile Lys Arg Val 370 375 380

Met Gly Pro Asp Phe Gly Tyr Val Thr Arg Gly Pro Gln Thr Gly Gly 385 390 395 400

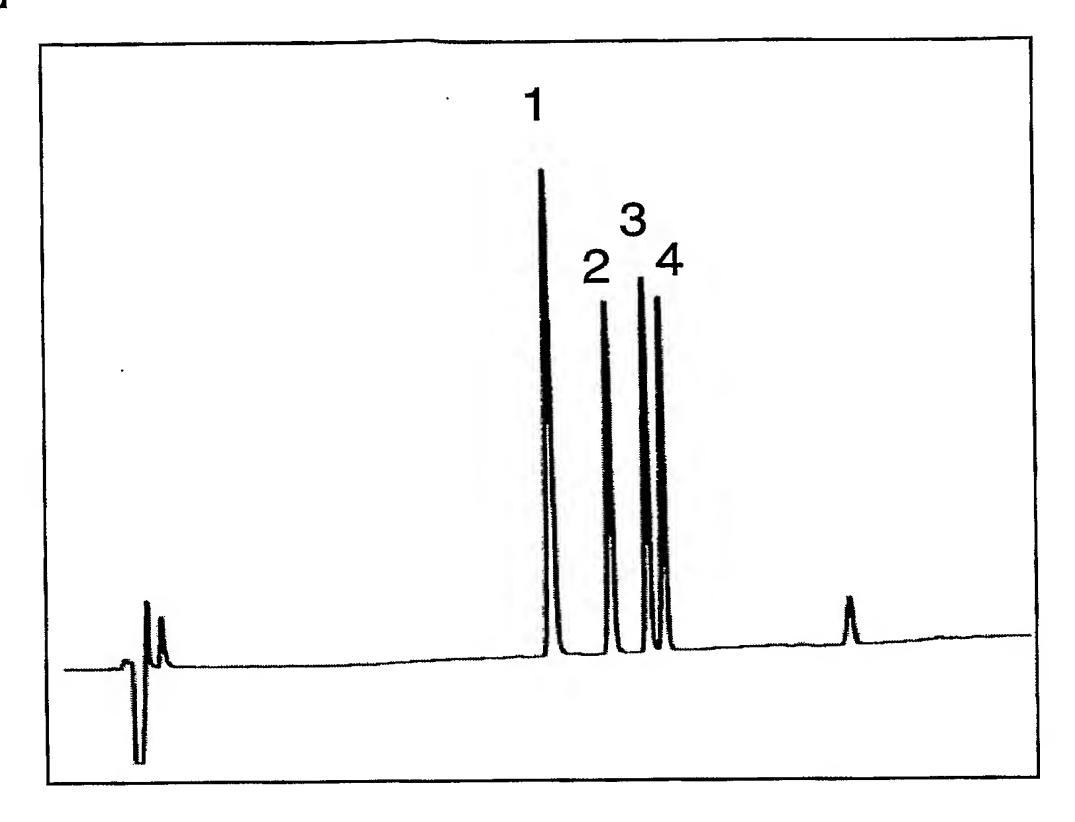
Ile Ser Gly Leu Asp Ser Phe Gly Asn Leu Glu Val Ser Pro Pro Val 405 415

Thr Val Arg Gly Lys Glu Tyr Pro Leu Gly Arg Ile Leu Phe Gly Asp Ser Cys Tyr Pro Ser Asn Asp Ser Arg Gln Met His Gln Ala Leu Gln Asp Phe Leu Ser Ala Gln Gln Val Gln Ala Pro Val Lys Leu Tyr Ser Asp Trp Leu Ser Val Gly His Val Asp Glu Phe Leu Ser Phe Val Pro Ala Pro Asp Arg Lys Gly Phe Arg Leu Leu Leu Ala Ser Pro Arg Ser Cys Tyr Lys Leu Phe Gln Glu Gln Gln Asn Glu Gly His Gly Glu Ala Leu Leu Phe Glu Gly Ile Lys Lys Lys Gln Gln Lys Ile Lys Asn Ile Leu Ser Asn Lys Thr Leu Arg Glu His Asn Ser Phe Val Glu Arg Cys Ile Asp Trp Asn Arg Glu Leu Leu Lys Arg Glu Leu Gly Leu Ala Glu Ser Asp Ile Ile Asp Ile Pro Gln Leu Phe Lys Leu Lys Glu Phe Ser Lys Ala Glu Ala Phe Phe Pro Asn Met Val Asn Met Leu Val Leu Gly Lys His Leu Gly Ile Pro Lys Pro Phe Gly Pro Val Ile Asn Gly Arg Cys Cys Leu Glu Glu Lys Val Cys Ser Leu Leu Glu Pro Leu Gly Leu Gln Cys Thr Phe Ile Asn Asp Phe Phe Thr Tyr His Ile Arg His Gly Glu Val His Cys Gly Thr Asn Val Arg Arg Lys Pro Phe Ser Phe

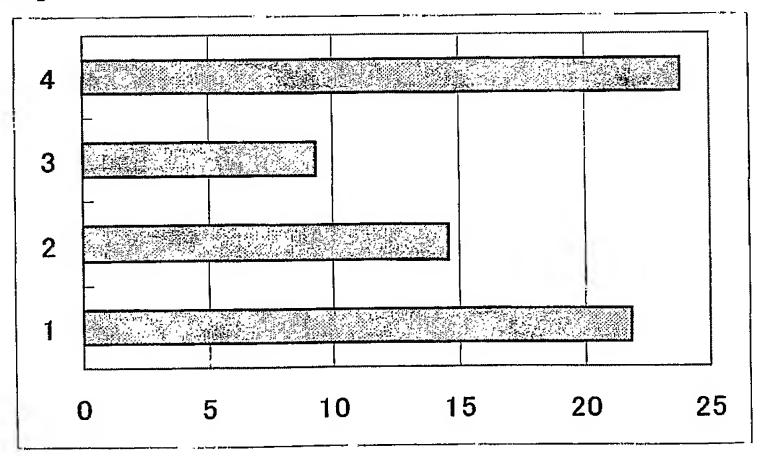
Lys Trp Trp Asn Met Val Pro

【書類名】図面【図1】

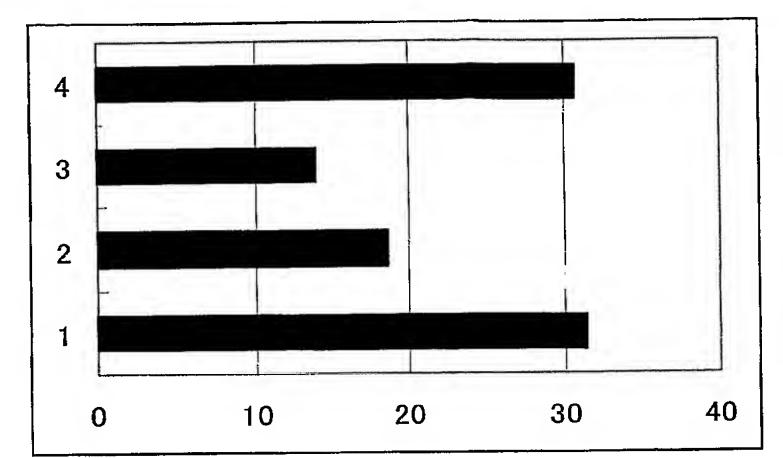
[図2]

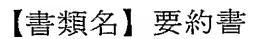


【図3】



【図4】





【要約】

【課題】 PAD Vの酵素活性を阻害する新たな物質をデザインし、リウマチ性関節炎に対する新薬を開発すること。

【解決手段】 下記の一般式(I)で表される化合物またはその塩。

【化1】

$$R^{1}$$
 N
 N
 N
 N
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{4}
 CH_{5}

(式中、 R^1 、 R^2 および R^3 は、それぞれ独立に、水素原子または炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であるが、ただし、 R^1 、 R^2 および R^3 のうちの少なくとも1つは水素原子ではなく、 R^4 は置換基を有するアミノ基であり、 R^5 は置換基を有してもよいカルボキシル基である)

【選択図】 図1



【書類名】

【整理番号】

【提出日】

【あて先】

【事件の表示】

【出願番号】

【承継人】

【識別番号】

【氏名又は名称】

【承継人代理人】

【識別番号】

【弁理士】

【氏名又は名称】

【承継人代理人】

【識別番号】

【弁理士】

【氏名又は名称】

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

【納付金額】

出願人名義変更届

P03-073

平成16年 3月26日

特許庁長官 殿

特願2004- 28467

398047227

横浜市

100098121

間山 世津子

100107870

野村 健一

093194

4,200円



認定 · 付加情報

特許出願の番号

特願2004-028467

受付番号

5 0 4 0 0 5 0 1 4 2 3

書類名

出願人名義変更届

担当官

岩谷 貴志郎

7 7 4 6

作成日

平成16年 5月 7日

<認定情報・付加情報>

【承継人】

【識別番号】

398047227

【住所又は居所】

神奈川県横浜市中区港町1丁目1番地

【氏名又は名称】

横浜市

【承継人代理人】

申請人

【識別番号】

100098121

【住所又は居所】

神奈川県横浜市神奈川区鶴屋町3-30-1 農

機会館4階 野村・間山特許事務所

【氏名又は名称】

間山 世津子

【承継人代理人】

【識別番号】

100107870

【住所又は居所】

神奈川県横浜市神奈川区鶴屋町3-30-1 農

機会館4階 野村・間山特許事務所

【氏名又は名称】

野村 健一



特願2004-028467

出願人履歴情報

識別番号

[503381431]

変更年月日
 変更理由]
 住所

2003年10月17日

新規登録

神奈川県三浦市初声町下宮田821メイプルー番館202

氏 名 佐藤 衛

特願2004-028467

出願人履歷情報

識別番号

[398047227]

1. 変更年月日 [変更理由]

1998年 6月24日

住所氏名

新規登録 神奈川県横浜市中区港町1丁目1番地

横浜市